

PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6: WO 97/49737 (11) Internationale Veröffentlichungsnummer: C08F 8/50, C08J 11/28 (43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 31. Dezember 1997 (31.12.97)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP97/03133

(22) Internationales Anmeldedatum:

17, Juni 1997 (17.06.97)

(81) Bestimmungsstaaten: CA, JP, KR, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

(30) Prioritätsdaten:

1598/96

26. Juni 1996 (26.06.96)

CH

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): CIBA SPECIALTY CHEMICALS HOLDING INC. [CH/CH]; Klybeckstrasse 141, CH-4057 Basel (CH).

(72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): PFAENDNER, Rudolf [DE/DE]; Sackgasse 3, D-64668 Rimbach (DE). HERBST, Heinz [DE/DE]; Hohensteiner Strasse 40, D-64686 Lautertal (DE). HOFFMANN, Kurt [DE/DE]; Hans-Willmann-Strasse la, D-67157 Wachenheim (DE). SELTZER, Raymond [US/US]; 11 Angus Lane, New City, NY 10956 (US). GANDE, Matthew, Edward [US/US]; 16 Contemporary Drive, Danbury, CT 06811 (US).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: CIBA SPECIALTY CHEMICALS HOLDING INC.; Patentabteilung, Klybeckstrasse 141, CH-4057 Basel (CH).
- (54) Title: DECOMPOSING POLYMERS USING NOR-HALS COMPOUNDS
- (54) Bezeichnung: ABBAU VON POLYMEREN DURCH NOR-HALS-VERBINDUNGEN

(57) Abstract

The invention describes a method of decomposing polymers, in particular old and used plastics, in which so-called NOR-HALS compounds, for example compounds containing the group (III) in which R* represents C1-C20-alkyl, C1-C20-alkyl substituted by OH, C5-C12-cycloalkyl optionally substituted by C1-C4-alkyl, or C2-C20-alkyl interrupted by O or S, are added and heated to temperatures that are higher than usual temperatures for processing polymers (280 °C and above).

(57) Zusammenfassung

Es wird ein Verfahren zum Abbau von Polymeren, insbesondere Alt- und Gebrauchtkunststoffen, beschrieben, bei dem sog. NOR-HALS-Verbindungen, das sind z.B. Verbindungen enthaltend die Gruppe der Formel (III), worin R* C1-C20-Alkyl, durch OH substituiertes C₁-C₂₀-Alkyl, gegebenenfalls durch C₁-C₄-Alkyl substituiertes C₅-C₁₂-Cycloalkyl oder durch O oder S unterbrochenes C₂-C₂₀-Alkyl darstellt, zugesetzt werden und auf Temperaturen erhitzt werden, die über den üblichen Verarbeitungstemperaturen für Polymere liegen (ab 280 °C).

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

ΑĻ	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI.	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tachad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungam	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	- KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Victnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	. NZ	Neusceland	ZW	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT.	Portugal		
CU	Kuba	KZ.	Kasachatan	RO	Rumanien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	. SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

Abbau von Polymeren durch NOR-HALS-Verbindungen

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Molekulargewichtserniedrigung von Polymeren, z.B. Alt- und Gebrauchtkunststoffen, bei dem mindestens eine der weiter unten beschriebenen sogenannten "NOR-HALS"-Verbindungen zugesetzt wird und auf Temperaturen ab 280°C erhitzt wird.

Bei der Kunststoffentsorgung gewinnt das chemische Recycling, d.h der Abbau von Polymeren zu Oligomeren und niedermolekularen Produkten, im Vergleich zu den herkömmlichen thermomechanischen Umformungsverfahren an Bedeutung.

Das chemische Recycling kann auf verschiedene Weise erfolgen, z.B. durch Hydrierung, Visbreaking, Vergasung oder Pyrolyse (U. Hofmann, M. Gebauer, Kunststoffe 83, 259 (1993); D.E.Vesper, U.Guhr Kunststoffe 83, 905 (1993), H. Wanjek, U. Stabel, Kunststoffe 84, 109 (1994); G. Menges, J. Bandrup, Kunststoffe 84, 114 (1994); P.Mapleston, Mod. Plast. Int. 1993, 32), aber auch durch einen Extrusionsprozeß. Dabei werden besonders Oligomere erzeugt [W. Hasberg, D. Vesper, M. Gebauer, Kunststoffe 84, 103 (1994), W. Micheli, V. Lackner, Vortrag Int. Conf. on Advances in the Stabilization and Degradation of Polymers, CH-Luzern, 1994,177]. Es wurde auch die Verwendung von Katalysatoren vorgeschlagen (DE 4 224 990).

Zur Anpassung der Molekulargewichtsverteilung bei Kunststoffen wie Polypropylen werden während der Herstellung von Compounds vorwiegend Peroxide eingesetzt, die einen Abbau zu langer Ketten bewirken. Diese Verbindungen zerfallen bereits bei vergleichsweise geringen Temperaturen und sind daher für den gezielten Abbau von Polymeren bei höheren Temperaturen (d.h. oberhalb üblicher Verarbeitungstemperaturen) nur bedingt geeignet. Der Einsatz dieser Verbindungen in höheren Konzentrationen birgt ferner ein Sicherheitsrisiko, das entsprechende Schutzmaßnahmen erfordert.

Es kommt daher darauf an, den Abbau beschleunigende Zusatzstoffe bereitzustellen, deren Wirkung erst bei hohen Temperaturen einsetzt. Für diese

Zwecke wurden nun in der Klasse der weiter unten beschriebenen "NOR-HALS"-Verbindungen geeignete Zusatzstoffe gefunden.

Die Erfindung betrifft somit ein Verfahren zur Molekulargewichtserniedrigung bei Polymeren bei Temperaturen ab 280°C, besonders ab 280 bis 400°C, bei dem NOR-HALS Verbindungen enthaltend mindestens eine Gruppe

Wasserstoff, Methyl oder gemeinsam = O bedeuten, als Abbaukatalysatoren zugesetzt werden. Zweckmäßigerweise wird mit einem Extrusionsprozess gearbeitet.

Es versteht sich, daß die Polymere eine ausreichende Zeitspanne der erhöhten Temperatur ausgesetzt werden müssen, damit der gewünschte Abbau eintritt. Diese Zeitspanne ist für gewöhnlich länger als die Zeit, während der bei der Verarbeitung der Polymere erhöhte Temperaturen angewandt werden. Die Abbauzeiten können je nach Temperatur, Menge des abzubauenden Materials und Art des ggf. verwandten Extruders stark variieren. Gewöhnlich liegen sie bei ca. 2 bis 120 Minuten, besonders bei 5 bis 90 Minuten. Wie allgemein bekannt, werden sogenannte sterisch gehinderte Amine (Hindered Amine Light Stabilizers, HALS) den Polymeren als Lichtschutzmittel häufig bereits bei der Verarbeitung zugesetzt.

Die beschriebenen NOR-HALS Verbindungen eignen sich aber auch zur Molekulargewichtsbegrenzung bzw. Steuerung der Molekulargewichtsverteilung von Polymeren, insbesondere Polypropylen, während der Compoundierung, wobei sie, wie anfangs für Peroxide beschrieben, einen Abbau der Ketten bewirken.

Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren sind die NOR-HALS-Verbindungen zweckmäßig zu 0.01 bis 10,0 beispielsweise zu 0.05 bis 5,0 vorzugsweise zu 0.05 bis 3,0, insbesondere jedoch zu 0.1 bis 2,0 Gew.-% enthalten. Es kann sich dabei um eine oder mehrere dieser Verbindungen handeln. Die Gewichtsprozentangaben

beziehen sich auf die gesamte Menge dieser Verbindungen. Berechnungsgrundlage ist dabei das Gesamtgewicht des Polymeren ohne die NOR-HALS-Verbindungen.

Bei den NOR-HALS Verbindungen gemäss dem Verfahren handelt es sich um Derivate von Polyalkylpiperidinen, die mindestens eine Gruppe der

enthalten, worin G Wasserstoff oder Methyl ist und G₁ und G₂ Wasserstoff, Methyl oder gemeinsam =O bedeuten; vorzugsweise sind die Polyalkylpiperidingruppen der Formel I oder II in 4-Stellung mit einem oder zwei polaren Substituenten oder einen polaren Spiro-Ringsystem substituiert.

Beispiele für solche Verbindungen können gefunden werden in den US-Patenten Nr. 4 590 231, 5 300 647, 4 831 134, 5 204 473, 5 004 770, 5 096 950, 5 021 478, 5 118 736, 5 021 480, 5 015 683, 5 021 481, 5 019 613, 5 021 486, 5 021 483, 5 145 893, 5 286 865, 5 359 069, 4 983 737, 5 047 489, 5 077 340, 5 021 577, 5 189 086, 5 015 682, 5 015 678, 5 051 511, 5 140 081, 5 204 422, 5 026 750, 5 185 448, 5 180 829, 5 262 538, 5 371 125, 5 216 156, 5 300 544.

Bevorzugt ist innerhalb des Verfahrens die Verwendung von Verbindungen, die eine Gruppe der Formel

$$G$$
- CH_2
 G - CH_2
 G - CH_2
 CH_3
 G - CH_2
 CH_3
 G - CH_2
 CH_3
 CH_3

enthalten, worin G Wasserstoff ist, G₁ und G₂ wie oben definiert sind und G¹¹ Wasserstoff, C₁-C₁₈-Alkyl, C₂-C₁₈-Alkenyl, C₃-C₁₈-Alkinyl, C₅-C₁₂-Cycloalkyl, C₆-C₁₀-Bicycloalkyl, C₅-C₈-Cycloalkenyl, Phenyl, Naphthyl, C₇-C₁₂-Phenylalkyl, Phenyl oder Phenylalkyl substituiert durch Alkyl oder Phenyl mit 7 bis 14 Kohlenstoffatomen,

oder eine Gruppe der Formel - CO - D' ist, worin D' die Bedeutung C₁-C₁₈-Alkyl, C₁-C₁₈-Alkoxy, Phenyl, oder Phenyl substituiert durch Hydroxy, C₁-C₈-Alkyl, C₁-C₈-Alkyl, C₁-C₈-Alkyl oder Phenyl hat.

 G^{11} ist insbesondere C_1 - C_{18} -Alkyl, C_3 - C_8 -Alkenyl, C_3 - C_8 -Alkinyl, C_5 - C_8 -Cycloalkyl, C_7 - C_9 -Phenylalkyl, C_2 - C_{18} -Alkanoyl, C_3 - C_6 -Alkenoyl, z. B. C_1 - C_{18} -Alkyl, C_5 - C_8 -Cycloalkyl oder C_7 - C_9 -Phenylalkyl.

Besonders bevorzugt verwendet man NOR-HALS Verbindungen enthaltend die

Gruppe
$$H_3C$$
 CH_3 $N-O$ R^* (III).

R* bedeutet dabei C_1 - C_{20} -Alkyl, durch OH substituiertes C_1 - C_{20} -Alkyl, gegebenenfalls durch C_1 - C_4 -Alkyl substituiertes C_5 - C_{12} -Cycloalkyl, C_7 - C_9 -Phenylalkyl oder durch O oder S unterbrochenes C_2 - C_{20} Alkyl, bevorzugt C_1 - C_{12} -Alkyl, Benzyl oder C_5 - C_8 -Cycloalkyl insbesondere C_6 - C_{10} -Alkyl oder Cyclohexyl.

Die Verwendung der Klassen sogenannter sterisch gehinderter Aminderivate, die nachfolgend unter (a) bis (h) beschrieben werden, und die mindestens eine Gruppe der Formel I, wie oben angegeben, tragen, ist von besonderem Interesse:

(a) Verbindungen der Formel IV

worin n eine Zahl von 1 bis 4 ist, G und G¹ sind jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff oder Methyl,G¹¹ wie oben definiert ist und

 G^{12} , wenn n = 1 ist, Wasserstoff, C_{1} - C_{18} -Alkyl, das durch ein oder mehr als ein Sauerstoffatom unterbrochen sein kann, 2-Cyanethyl, Benzyl, Glycidyl, einen

einwertigen Rest einer aliphatischen, cycloaliphatischen, araliphatischen, ungesättigten oder aromatischen Carbonsäure, Carbarminsäure oder phosphorhaltigen Säure, oder einen einwertigen Silylrest, vorzugsweise den Acylrest einer aliphatischen Carbonsäure mit 2 bis 18 C -Atomen, einer cycloaliphatischen Carbonsäure mit 7 bis 15 C-Atomen, einer a, ß-ungesättigten Carbonsäure mit 3 bis 5 C-Atomen oder einer aromatischen Carbonsäure mit 7 bis 15 C-Atomen, wobei die Carbonsäure in dem aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Teil substituiert sein durch 1 bis 3 Gruppen -COOZ¹² substituiert sein kann, worin Z¹² Wasserstoff ist, C₁-C₂₀-Alkyl, C₃-C₁₂-Alkenyl, C₅-C₇-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyl;

wenn n = 2 ist, C₂-C₁₂-Alkylen, C₄-C₁₂-Alkenylen, Xylylen, einen zweiwertigen Säurerest einer aliphatischen, cycloaliphatischen, araliphatischen oder aromatischen Dicarbonsäure, Dicarbaminsäure oder phosphorhaltigen Säure, oder einen zweiwertigen Silylrest, vorzugsweise den Acylrest einer aliphatischen Dicarbonsäure mit 2 bis 36 C-Atomen, einer cycloaliphatischen oder aromatischen Dicarbonsäure mit 8 bis 14 C-Atomen oder einer aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Dicarbonsäure mit 8 bis 14 C-Atomen, und die Dicarbonsäure in dem aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Teil durch 1 oder 2 Gruppen -COOZ¹² substituiert sein kann;

wenn n=3 ist, einen dreiwertigen Säurerest einer aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Tricarbonsäure, wobei der Rest in dem aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Teil durch -COOZ¹² substituiert sein kann, oder einen dreiwertigen Säurerest einer aromatischen Tricarbaminsäure oder einer phosphorhaltigen Säure, oder einen dreiwertiger Silylrest; oder,

wenn n = 4 ist, einen vierwertigen Säurerest einer aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Tetracarbonsäure bedeutet.

Die angegebenen Säurereste umfassen in jedem Falle Reste der Formel (-CO)_nR, worin die Bedeutung von n wie oben angegeben ist und die Bedeutung von R den gegebenen Definitionen entspricht.

- C₁-C₁₂-Alkyl-Substituenten sind z.B. Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, sek-Butyl, tert-Butyl, n-Hexyl, n-Octyl, 2-Ethylhexyl, n-Nonyl, n-Decyl, n-Undecyl oder n-Dodecyl.
- G¹¹ oder G¹² definiert als C₁-C₁₈-Alkyl können z.B. die oben angegebenen Gruppen sein und zusätzlich z. B. n-Tridecyl, n-Tetradecyl, n-Hexadecyl oder n-Octadecyl bedeuten.
- G¹¹ definiert als C₃-C₈-Alkenyl kann zum Beispiel 1-Propenyl, Allyl, Methallyl, 2-Butenyl, 2-Pentenyl, 2-Hexenyl, 2-Octenyl oder 4-tert-Butyl-2-butenyl sein.
- G¹¹ definiert als C₃-C₈-Alkinyl ist vorzugsweise Propargyl. G¹¹ definiert als C₇-C₁₂-Phenylalkyl ist vorzugsweise 2-Phenethyl oder Benzyl.
- G¹¹ definiert als C₂-C₁₈-Alkanoyl ist z.B. Propionyl, Butyryl, Octanoyl und bevorzugt Acetyl. Als C₃-C₆-Alkenoyl ist es vorzugsweise Acryloyl oder Methacryloyl.
- G¹², definiert als einwertiger Acylrest einer Carbonsäure, ist z.B. der Acylrest der Essigsäure, Hexansäure, Stearinsäure, Acrylsäure, Methacrylsäure, Benzoesäure oder β-(3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxyphenyl)propionsäure; bevorzugt ist es der Acylrest der Stearinsäure, Acrylsäure oder Methacrylsäure.
- G^{12} , definiert als einwertiger Silylrest, ist z.B. ein Rest der Formel - (C_iH_{2i}) -Si $(Z')_2Z''$, worin j eine ganze Zahl von 2 bis 5 ist, und Z' und Z'' sind jeweils unabhängig voneinander C_1 - C_4 -Alkyl oder C_1 - C_4 -Alkoxy.
- G¹², definiert als zweiwertiger Säurerest einer Dicarbonsäure, ist z.B. der Säurerest der Malonsäure, Bernsteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Subarinsäure, Sebacinsäure, Maleinsäure, Itaconsäure, Phthalsäure, Dibutylmalonsäure, Dibenzylmalonsäure, Butyl-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl)malonsäure oder Bicycloheptendicarbonsäure.
- G¹², definiert als dreiwertiger Rest einer Tricarbonsäure, ist z.B. der Säurerest der Trimellitsäure, Citronensäure oder Nitrilotriessigsäure.
- G¹², definiert als vierwertiger Rest einer Tetracarbonsäure, ist z.B. der vierwertige Säurerest der Butan-1,2,3,4-tetracarbonsäure oder von Pyromellitsäure.

G¹², definiert als zweiwertiger Rest einer Dicarbarminsäure, ist z.B. der Hexamethylendicarbaminsäurerest oder der 2,4-Toluylendicarbaminsäurerest.

Bevorzugte Verbindungen sind solche der Formel IV, worin n 1 oder 2, G und G¹ Wasserstoff, G¹¹ C₆-C₁₀-Alkyl oder Cyclohexyl und G¹² der Acylrest einer aliphatischen Monocarbonsäure mit 12 bis 18 C-Atomen oder der Diacylrest einer aliphatischen Dicarbonsäure mit 4 bis 12 C-Atomen ist. Wichtige Beispiele für Alkylpiperidinverbindungen dieser Klasse sind:

- 1) 1-Octyloxy-4-hydroxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin
- 2) 1-Cyclohexyloxy-4-hydroxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin
- 3) 1-Cyclohexyloxy-4-stearoyloxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin
- 4) Bis(1-cyclohexyloxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-4-yl)succinat
- 5) Bis(1-cyclohexyloxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-4-yl)adipat
- 6) Bis(1-octyloxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin-4-yl)sebacat.

worin n die Bedeutung 1 oder 2 und G, G¹ und G¹¹ die in (a) gegebenen Bedeutungen haben, G¹³ ist Wasserstoff, C₁-C₁₂-Alkyl, C₂-C₅-Hydroxyalkyl, C₅-C₇-Cycloalkyl, C₇-C₈-Aralkyl, C₂-C₁₈-Alkanoyl, C₃-C₅-Alkenoyl, Benzoyl oder eine Gruppe der Formel

 G^{14} , wenn n=1 ist, Wasserstoff, C_1 - C_{18} -Alkyl, C_3 - C_8 -Alkenyl, C_5 - C_7 -Cycloalkyl; C_1 - C_4 -Alkyl, das substituient ist durch eine Hydroxy-, Cyan-, Alkoxycarbonyl- oder

Carbamid-Gruppe; Glycidyl; eine Gruppe der Formel -CH₂-CH(OH)-Z oder der Formel -CONH-Z, worin Z Wasserstoff, Methyl oder Phenyl ist;

wenn n = 2 ist, C_2 - C_{12} -Alkylen, C_6 - C_{12} -Arylen, Xylylen, eine - $CH_2CH(OH)$ - CH_2 -Gruppe oder eine Gruppe - CH_2 -CH(OH)- CH_2 -O-D-O- bedeutet, worin D die Bedeutung C_2 - C_{10} -Alkylen, C_6 - C_{15} -Arylen, C_6 - C_{12} -Cycloalkylen hat; oder, vorausgesetzt daß G^{13} nicht Alkanoyl, Alkenoyl oder Benzoyl ist, kann G^{14} auch 1-Oxo- C_2 - C_{12} -alkylen, einen zweiwertigen Rest einer aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Dicarbonsäure oder Dicarbaminsäure oder die Gruppe -CO- bedeuten; oder wenn n = 1 ist, können G^{13} und G^{14} zusammengenommen den zweiwertigen Rest einer aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen 1,2-C0-C1,2-C1,2-C1,2-C1,3-C1,2-C1,3-C

Die C₁-C₁₂-Alkyl-Substituenten oder C₁-C₁₈-Alkyl-Substituenten haben die unter (a) angegebene Bedeutung.

Die C₅-C₇-Cycloalkyl-Substituenten sind vorzugsweise Cyclohexyl.

- G¹³, definiert als C₇-C₈-Aralkyl ist vorzugsweise 2-Phenethyl oder Benzyl. G¹³, definiert als C₂-C₅-Hydroxyalkyl, ist vorzugsweise 2-Hydroxyethyl oder 2- oder 3-Hydroxypropyl.
- G¹³, definiert als C₂-C₁₈-Alkanoyl, ist z.B. Propionyl, Butyryl, Octanoyl, Dodecanoyl, Hexadecanoyl, Octadecanoyl, vorzugsweise Acetyl.Als C₃-C₅-Alkenoyl ist es vorzugsweise Acryloyl.
- G^{14} , definiert als C_2 - C_8 -Alkenyl, ist z.B. Allyl, Meth-allyl, 2-Butenyl, 2-Pentenyl, 2-Hexenyl oder 2-Octenyl.
- G¹⁴, definiert als C₁-C₄-Alkyl, das substituiert ist durch eine Hydroxy-, Cyan-, Alkoxycarbonyl- oder Carbamid-Gruppe, kann z.B. sein: 2-Hydoxyethyl, 2-Hydroxy-propyl, 2-Cyanethyl, Methoxycarbonylmethyl, 2-Ethoxycarbonylethyl, 2-Aminocarbonylpropyl oder 2-(Dimethylaminocarbonyl)ethyl.

C₂-C₁₂-Alkylen-Substituenten sind z.B. Ethylen, Propylen, 2,2-Dimethylpropylen, Tetramethylen, Hexamethylen, Octamethylen, Decamethylen oder Dodecamethylen.

C₆-C₁₅-Arylen-Substituenten sind z. B. o-, m- oder p-Phenylen, 1,4-Naphthylen oder 4,4'-Diphenylen.

C₆-C₁₂-Cycloalkylen ist vorzugsweise Cyclohexylen.

Bevorzugte Verbindungen sind solche der Formel V, worin n=1 oder 2 ist, G Wasserstoff, G^{11} C_6 - C_{10} -Alkyl oder Cyclohexyl, G^{13} Wasserstoff, C_1 - C_{12} -Alkyl oder eine Gruppe der Formel Va und, wenn n=1 ist, G^{14} Wasserstoff oder C_1 - C_{12} -Alkyl, und wenn n=2 ist, C_2 - C_8 -Alkylen oder 1-Oxo- C_2 - C_8 -Alkylen bedeuten.

(c) Verbindungen der Formel

worin n 1 oder 2 ist, und G, G^1 und G^{11} die unter (a) angegebenen Bedeutungen haben, und G^{15} , wenn n = 1 ist, C_2 - C_8 -Alkylen, C_2 - C_8 -Hydroxyalkylen oder C_4 - C_{22} -Acyloxyalkylen oder wenn n = 2 ist, die Gruppe (-CH₂)₂C(CH₂-)₂ bedeutet.

G¹⁵, definiert als C₂-C₈-Alkylen oder C₂-C₈-Hydroxyalkylen, ist z.B. Ethylen, 1-Methylethylen, Propylen, 2-Ethylpropylen oder 2-Ethyl-2-Hydroxymethylpropylen.

G¹⁵, definiert als C₄-C₂₂-Acyloxyalkylen, ist z.B. 2-Ethyl-2-acetoxymethylpropylen.

(d) Verbindungen der Formeln VIIA, VIIB und VIIC, vorzugsweise Verbindungen der Formel VIIC:

(VIIA),

(VIIB),

worin n 1 oder 2 ist, und G, G¹ und G¹¹ die in (a) angegebenen Bedeutungen haben,

 G^{16} ist Wasserstoff, C_1 - C_{12} -Alkyl, Allyl, Benzyl, Glycidyl oder C_2 - C_6 -Alkoxyalkyl, und G^{17} , wenn n=1 ist, Wasserstoff, C_1 - C_{12} -Alkyl, C_3 - C_5 -Alkenyl, C_7 - C_9 -Aralkyl, C_6 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_4 -Hydroxyalkyl, C_2 - C_6 -Alkoxyalkyl, C_6 - C_{10} -Aryl, Glycidyl oder eine Gruppe der Formel - $(CH_2)_p$ -COO-Q oder der Formel - $(CH_2)_p$ -O-CO-Q, worin p 1 oder 2 ist, und Q C_1 - C_4 -Alkyl oder Phenyl; wenn n=2 ist, C_2 - C_{12} -Alkylen, C_4 - C_{12} -Alkenylen, C_6 - C_{12} -Arylen, eine Gruppe - CH_2 -CH(OH)- CH_2 -O-D-O- CH_2 -CH(OH)- CH_2 -, worin D die Bedeutung C_2 - C_{10} -Alkylen, C_6 - C_{15} -Arylen, C_6 - C_{12} -Cycloalkylen bedeutet, oder eine Gruppe - CH_2 CH(OZ') CH_2 - $CH(OZ')CH_2$

 T^1 und T^2 sind jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, C_1 - C_{18} -Alkyl oder C_6 - C_{10} -Aryl oder C_7 - C_9 -Aralkyl, von denen jedes durch Halogen oder C_1 - C_4 -Alkyl substituiert sein kann, oder T^1 und T^2 bilden zusammen mit dem verbindenden Kohlenstoffatom einen C_5 - C_{14} -Cycloalkanring.

Die Substituenten C₁-C₁₂-Alkyl sind z.B. Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, sek-Butyl, tert-Butyl, n-Hexyl, n-Octyl, 2-Ethylhexyl, n-Nonyl, n-Decyl, n-Undecyl oder n-Dodecyl.

Substituenten, die als C₁-C₁₈-Alkyl definiert sind, können z.B. die oben angegebenen Gruppen oder z.B. n-Tridecyl, n-Tetradecyl, n-Hexadecyl oder n-Octadecyl sein.

Die Substituenten C₂-C₆-Alkoxyalkyl sind z.B. Methoxymethyl, Ethoxymethyl, Propoxymethyl, tert-Butoxymethyl, Ethoxyethyl, Ethoxypropyl, n-Butoxyethyl, tert-Butoxyethyl, Isopropoxyethyl oder Propoxypropyl.

- G¹⁷, definiert als C₃-C₅-Alkenyl ist z.B. 1-Propenyl, Allyl, Methallyl, 2-Butenyl oder 2-Pentenyl.
- G¹⁷, T¹ und T², definiert als C₇-C₉-Aralkyl, sind vorzugsweise 2-Phenethyl oder Benzyl. Wenn T¹ und T² zusammen mit dem Kohlenstoffatom einen Cycloalkanring bilden, dann kann dieser Ring z.B. ein Cyclopentan-, Cyclohexan-, Cyclooctan- oder Cyclododecan-Ring sein.
- G^{17} , definiert als C_2 - C_4 -Hydroxyalkyl, ist z.B. 2-Hydroxyethyl, 2- oder 3-Hydroxypropyl oder 2-, 3- oder 4 -Hydroxybutyl.
- G^{17} , T^1 und T^2 , definiert als C_6 - C_{10} -Aryl ist vorzugsweise Phenyl oder α oder β -Naphthyl, von denen jedes durch Halogen oder C_1 - C_4 -Alkyl substituiert sein kann.
- G¹⁷, definiert als C₂-C₁₂-Alkylen, ist z.B. Ethylen, Propylen, 2,2-Dimethylpropylen, Tetramethylen, Hexamethylen, Octamethylen, Decamethylen oder Dodecamethylen.
- G^{17} , definiert als C_4 - C_{12} -Alkenylen ist vorzugsweise 2-Butenylen, 2-Pentenylen oder 3-Hexenylen.
- G^{17} , definiert als C_6 - C_{12} -Arylen ist z.B. o-, m- oder p-Phenylen, 1,4-Naphthylen oder 4,4'-Diphenylen.
- Z', definiert als $C_{2^{-1}2^{-}}$ Alkanoyl ist z.B. Propionyl, Butyryl, Octanoyl, Dodecanoyl, ist jedoch vorzugsweise Acetyl.

D, definiert als C_2 - C_{10} -Alkylen, C_6 - C_{15} -Arylen oder C_6 - C_{12} -Cycloalkylen ist wie unter (b) definiert.

(e) Verbindungen der Formel VIII, die wahlweise bevorzugt sind,

worin n = 1 oder 2 ist, und G^{18} ist eine der Gruppen der Formel

oder

worin G und G^{11} wie in (a) definiert sind, wobei G bevorzugt Wasserstoff ist, und G^{11} bevorzugt C_1 - C_{10} -Alkyl oder Cyclohexyl ist, und G^1 und G^2 Wasserstoff oder Methyl oder zusammengenommen der Substituent =0 ist,

E ist -O- oder -NG¹³-, A ist C_2 - C_6 -Alkylen oder -(CH₂)₃-O-, und x ist entweder 0 oder 1,

 $G^{13} \ \text{ist Wasserstoff, C_1-C_{12}-Alkyl, C_2-C_5-Hydroxyalkyl oder C_5-C_7-Cycloalkyl,} \\$

G⁹ ist identisch mit G¹⁸ oder ist eine der Gruppen -NG²¹G²², -OG²³, -NHCH₂OG²³ oder -N(CH₂OG²³)₂,

G²⁰, wenn n=1 ist, ist identisch mit G¹⁸ oder G¹⁹, und wenn n=2 ist, bedeutet eine Gruppe -E-B-E-, worin B C₂-C₈-Alkylen oder C₂-C₈-Alkylen ist, das unterbrochen ist

durch 1 oder 2 Gruppen $N(G^{21})$ -, G^{21} ist C_1 - C_{12} -Alkyl, Cyclohexyl, Benzyl oder C_1 - C_4 -Hydroxyalkyl oder eine Gruppe der Formel (Va),

 G^{22} ist C_1 - C_{12} -Alkyl, Cyclohexyl, Benzyl oder C_1 - C_4 -Hydroxyalkyl, und G^{23} ist Wasserstoff, C_1 - C_{12} -Alkyl oder Phenyl, oder G^{21} und G^{22} sind zusammengenommen C_4 -S-Alkylen oder C_4 -S-Oxaalkylen,

C₁-C₁₂-Alkyl-Substituenten sind z.B. Methyl, Ethyl, n-Propyl, n-Butyl, sek-Butyl, tert-Butyl, n-Hexyl, n-Octyl, 2-Ethylhexyl, n-Nonyl, n-Decyl, n-Undecyl oder n-Dodecyl.

C₁-C₄-Hydroxyalkyl-Substituenten sind z. B. 2-Hydroxyethyl, 2- oder 3-Hydroxypropyl oder 2-, 3- oder 4-Hydroxybutyl.

A, definiert als C_2 - C_6 -Alkylen, ist z.B. Ethylen, Propylen, 2,2-Dimethylpropylen, Tetramethylen oder Hexamethylen.

 G^{21} und G^{22} zusammen definiert als C_4 - C_5 -Alkylen oder -Oxaalkylen, sind z.B. Tetramethylen, Pentamethylen oder 3-Oxapentamethylen.

Wichtige Beispiele für Polyalkylpiperidinverbindungen dieser Klasse sind Verbindungen der folgenden Formeln

8)

(f) Oligomere oder polymere Verbindungen, deren sich wiederholende Struktureinheit einen N-substituierten 2,2,6,6-Tetraalkylpiperidinrest der Formel I, insbesondere der Formel III, enthält, vorzugsweise Polyester, Polyether, Polyamide, Polyamine, Polyurethane, Polyharnstoffe, Polyaminotriazine, Poly(meth)acrylate, Poly(meth)acrylamide und deren Copolymere enthalten derartige Reste.

Reste, die als Alkyl ohne weitere Spezifizierung bezeichnet sind, sind vorzugsweise n-Alkyl; zum Beispiel ist Octyl (der Rest C₈H₁₇) vorzugsweise n-Octyl (der Rest [CH₂]₇-CH₃).

Bevorzugt als NOR-HALS Verbindungen im erfindungsgemäßen Verfahren sind sterisch gehinderte Aminderivate der Formeln IV oder VIII (Gruppen (a) und (e)) sowie oligomere oder polymere Verbindungen der Gruppe (f).

Üblicherweise enthält das erfindungsgemäß abzubauende synthetische organische Polymere von 0,01 bis 10 Gewichts-% des sterisch gehinderten Aminderivates. Vorteilhafte Bereiche liegen von 0,05 bis 5 %, speziell von 0,1 bis 2 Gewichts-% des sterisch gehinderten Aminderivats.

Im erfindungsgemäßen Verfahren können einzelne oder Gemische von NOR-HALS-Verbindungen eingesetzt werden. Im Falle eines Gemisches von Verbindungen beziehen sich die angegebenen Mengen in jedem Falle auf die Gesamtmenge an verwendeten sterisch gehinderten Aminderivaten.

Besonders bevorzugt werden NOR-HALS Verbindungen der folgenden Strukturen verwandt:

$$\begin{array}{c} H_{3}C \\ CH_{3} \\ CH_{3$$

C5-C8-Cycloalkyl;

worin R* C_1 - C_{20} -Alkyl oder gegebenenfalls durch C_1 - C_4 -Alkyl substituiertes C_5 - C_{12} -Cycloalkyl darstellt,

die Verbindungen

$$H_3C$$
 H_3C
 H_3C

$$\begin{array}{ccc} & & & R & & R \\ I & & I & & I \\ R-NH-(CH_2)_3-N-(CH_2)_2-N-(CH_2)_3-NH-R & & \\ \\ mit \ R \ = & & & \end{array}$$

 $R-NH-CH_2CH_2-NR-CH_2CH_2-NR-CH_2CH_2-NH-R$ mit R =

= Polymer-Kette, typischerweise Ethylen- oder Styrol-Copolymer mit Maleinsäureanhydrid

Die genannten Amine sind bekannte Verbindungen; viele davon sind kommerziell erhältlich.

Beispiele für katalytisch abzubauende Materialien sind:

1. Polymere von Mono- und Diolefinen, beispielsweise Polypropylen, Polyisobutylen, Polybuten-1, Poly-4-methylpenten-1, Polyisopren oder Polybutadien sowie Polymerisate von Cycloolefinen wie z.B. von Cyclopenten, Norbornen oder Dicyclopentadien; ferner Polyethylen (das gegebenenfalls vernetzt oder teilvernetzt

sein kann), z.B. Polyethylen hoher Dichte (HDPE), Polyethylen niederer Dichte (LDPE), lineares Polyethylen niederer Dichte (LLDPE), verzweigtes Polyethylen niederer Dichte (VLDPE).

Besonders eignet sich das erfindungsgemäße Verfahren für Polyolefine, d.h. Polymere von Monoolefinen, wie sie beispielhaft im vorstehenden Absatz erwähnt sind, insbesondere Polyethylen und Polypropylen. Diese können nach verschiedenen Verfahren hergestellt werden, insbesondere nach den folgenden Methoden:

- a) radikalisch (gewöhnlich bei hohem Druck und hoher Temperatur).
- b) mittels Katalysator, wobei der Katalysator gewöhnlich ein oder mehrere Metalle der Gruppe IVb, Vb, VIb oder VIII enthält. Diese Metalle besitzen gewöhnlich einen oder mehrere Liganden wie Oxide, Halogenide, Alkoholate, Ester, Ether, Amine, Alkyle, Alkenyle und/oder Aryle, die entweder p- oder s-koordiniert sein können. Diese Metallkomplexe können frei oder auf Träger fixiert sein, wie beispielsweise auf aktiviertem Magnesiumchlorid, Titan(III)chlorid, Aluminiumoxid oder Siliziumoxid. Diese Katalysatoren können im Polymerisationsmedium löslich oder unlöslich sein. Die Katalysatoren können als solche in der Polymerisation aktiv sein, oder es können weitere Aktivatoren verwandt werden, wie beispielsweise Metallalkyle, Metallhydride, Metallalkylhalogenide, Metallalkyloxide oder Metallalkyloxane, wobei die Metalle Elemente der Gruppen la, Ila und/oder Illa sind. Die Aktivatoren können beispielsweise mit weiteren Ester-, Ether-, Amin- oder Silylether-Gruppen modifiziert sein. Diese Katalysatorsysteme werden gewöhnlich als Phillips, Standard Oil Indiana, Ziegler (-Natta), TNZ (DuPont), Metallocen oder Single Site Katalysatoren (SSC) bezeichnet.
- 2. Mischungen der unter 1) genannten Polymeren, z.B. Mischungen von Polypropylen mit Polyisobutylen, Polypropylen mit Polyethylen (z.B. PP/HDPE und/oder LDPE, PP/EPDM) und Mischungen verschiedener Polyethylentypen (z.B. LDPE/HDPE, ggf. mit LLDPE).
- Copolymere von Mono- und Diolefinen untereinander oder mit anderen
 Vinylmonomeren, z.B. Ethylen-Propylen-Copolymere, lineares Polyethylen niederer
 Dichte (LLDPE) und Mischungen desselben mit Polyethylen niederer Dichte (LDPE),

Propylen- Buten-1-Copolymere, Propylen-Isobutylen-Copolymere, Ethylen-Buten-1-Copolymere, Ethylen-Hexen-Copolymere, Ethylen-Methylpenten-Copolymere, Ethylen-Hepten-Copolymere, Ethylen-Octen-Copolymere, Propylen-Butadien-Copolymere, Isobutylen-Isopren-Copolymere, Ethylen-Alkylacrylat-Copolymere, Ethylen-Alkylacrylat-Copolymere, Ethylen-Alkylacrylat-Copolymere und deren Copolymere mit Kohlenmonoxid, oder Ethylen-Acrylsäure-Copolymere und deren Salze (Ionomere), sowie Terpolymere von Ethylen mit Propylen und einem Dien, wie Hexadien, Dicyclopentadien oder Ethylidennorbornen; ferner Mischungen solcher Copolymere untereinander und mit unter 1) genannten Polymeren, z.B. Polypropylen/Ethylen-Propylen-Copolymere, LDPE/Ethylen-Vinylacetat-Copolymere, LDPE/Ethylen-Acrylsäure-Copolymere, LLDPE/Ethylen-Vinylacetat-Copolymere, LLDPE/Ethylen-Acrylsäure-Copolymere und alternierend oder statistisch aufgebaute Polyalkylen/Kohlenstoffmonoxid-Copolymere und deren Mischungen mit anderen Polymeren wie z.B. Polyamiden.

- 4. Kohlenwasserstoffharze (z.B. C₅-C₉) inklusive hydrierte Modifikationen davon (z.B. Klebrigmacherharze) und Mischungen von Polyalkylenen und Stärke.
 - 5. Polystyrol, Poly-(p-methylstyrol), Poly-(alpha-methylstyrol).
- 6. Copolymere von Styrol oder alpha-Methylstyrol mit Dienen oder Acrylderivaten, wie z.B. Styrol-Butadien, Styrol-Acrylnitril, Styrol-Alkylmethacrylat, Styrol-Butadien-Alkylacrylat und -methacrylat, Styrol-Maleinsäureanhydrid, Styrol-Acrylnitril-Methylacrylat; Mischungen von hoher Schlagzähigkeit aus Styrol-Copolymeren und einem anderen Polymer, wie z.B. einem Polyacrylat, einem Dien-Polymeren oder einem Ethylen-Propylen-Dien-Terpolymeren; sowie Block-Copolymere des Styrols, wie z.B. Styrol-Butadien-Styrol (SBS), Styrol-Isopren-Styrol, Styrol-Ethylen/Butylen-Styrol oder Styrol-Ethylen/Propylen-Styrol.
- 7. Pfropfcopolymere von Styrol oder alpha-Methylstyrol, wie z.B. Styrol auf Polybutadien, Styrol auf Polybutadien-Styrol- oder Polybutadien-Acrylnitril-Copolymere, Styrol und Acrylnitril (bzw. Methacrylnitril) auf Polybutadien; Styrol, Acrylnitril und Methylmethacrylat auf Polybutadien; Styrol und Maleinsäureanhydrid auf Polybutadien; Styrol, Acrylnitril und Maleinsäureanhydrid oder Maleinsäureimid auf Polybutadien; Styrol und Maleinsäureimid auf Polybutadien, Styrol und

Alkylacrylate bzw. Alkylmethacrylate auf Polybutadien, Styrol und Acrylnitril auf Ethylen-Propylen-Dien-Terpolymeren, Styrol und Acrylnitril auf Polyalkylacrylaten oder Polyalkylmethacrylaten, Styrol und Acrylnitril auf Acrylat-Butadien-Copolymeren, sowie deren Mischungen mit den unter 6) genannten Copolymeren, wie sie z.B. als sogenannte ABS-, MBS-, ASA- oder AES-Polymere bekannt sind.

- 8. Halogenhaltige Polymere, wie z.B. Polychloropren, Chlorkautschuk, chloriertes oder chlorsulfoniertes Polyethylen, Copolymere von Ethylen und chloriertem Ethylen, Epichlorhydrinhomo- und -copolymere, insbesondere Polymere aus halogenhaltigen Vinylverbindungen, wie z.B. Polyvinylchlorid, Polyvinylidenchlorid, Polyvinylfluorid, Polyvinylidenfluorid; sowie deren Copolymere, wie Vinylchlorid-Vinylidenchlorid, Vinylchlorid-Vinylacetat oder Vinylidenchlorid-Vinylacetat.
- Polymere, die sich von alpha,beta-ungesättigten Säuren und deren
 Derivaten ableiten, wie Polyacrylate und Polymethacrylate, mit Butylacrylat
 schlagzäh modifizierte Polymethyl methacrylate, Polyacrylamide und Polyacrylnitrile.
- 10. Copolymere der unter 9) genannten Monomeren untereinander oder mit anderen ungesättigten Monomeren, wie z.B. Acrylnitril-Butadien-Copolymere, Acrylnitril-Alkylacrylat-Copolymere, Acrylnitril-Alkylacrylat-Copolymere, Acrylnitril-Vinylhalogenid-Copolymere oder Acrylnitril-Alkylmethacrylat-Butadien-Terpolymere.
- 11. Polymere, die sich von ungesättigten Alkoholen und Aminen bzw. deren Acylderivaten oder Acetalen ableiten, wie Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, -stearat, -benzoat, -maleat, Polyvinylbutyral, Polyallylphthalat, Polyallylmelamin; sowie deren Copolymere mit in Punkt 1 genannten Olefinen.
- 12. Homo- und Copolymere von cyclischen Ethern, wie Polyalkylenglykole, Polyethylenoxyd, Polypropylenoxyd oder deren Copolymere mit Bisglycidylethern.
- 13. Polyacetale, wie Polyoxymethylen, sowie solche Polyoxymethylene, die Comonomere, wie z.B. Ethylenoxid, enthalten; Polyacetale, die mit thermoplastischen Polyurethanen, Acrylaten oder MBS modifiziert sind.
- 14. Polyphenylenoxide und -sulfide und deren Mischungen mit Styrolpolymeren oder Polyamiden.

- 15. Polyurethane, die sich von Polyethern, Polyestern und Polybutadienen mit endständigen Hydroxylgruppen einerseits und aliphatischen oder aromatischen Polyisocyanaten andererseits ableiten, sowie deren Vorprodukte.
- 16. Polyamide und Copolyamide, die sich von Diaminen und Dicarbonsäuren und/oder von Aminocarbonsäuren oder den entsprechenden Lactamen ableiten, wie Polyamid 4, Polyamid 6, Polyamid 6/6, 6/10, 6/9, 6/12, 4/6, 12/12, Polyamid 11, Polyamid 12, aromatische Polyamide ausgehend von m-Xylol, Diamin und Adipinsäure; Polyamide, hergestellt aus Hexamethylendiamin und Iso- und/oder Terephthalsäure und gegebenenfalls einem Elastomer als Modifikator, z.B. Poly-2,4,4-trimethylhexamethylenterephthalamid oder Poly-m-phenylen-isophthalamid. Block-Copolymere der vorstehend genannten Polyamide mit Polyolefinen, Olefin-Copolymeren, Ionomeren oder chemisch gebundenen oder gepfropften Elastomeren; oder mit Polyethern, wie z.B. mit Polyethylenglykol, Polypropylenglykol oder Polytetramethylenglykol. Ferner mit EPDM oder ABS modifizierte Polyamide oder Copolyamide; sowie während der Verarbeitung kondensierte Polyamide ("RIM—Polyamidsysteme").
 - 17. Polyharnstoffe, Polyimide, Polyamid-imide und Polybenzimidazole.
- 18. Polyester, die sich von Dicarbonsäuren und Dialkoholen und/oder von Hydroxycarbonsäuren oder den entsprechenden Lactonen ableiten, wie Polyethylenterephthalat, Polybutylenterephthalat, Polyethylennaphthylat, Poly-1,4-dimethylolcyclohexanterephthalat, Polyhydroxybenzoate, sowie Block-Polyetherester, die sich von Polyethern mit Hydroxylendgruppen ableiten; ferner mit Polycarbonaten oder MBS modifizierte Polyester.
 - 19. Polycarbonate und Polyestercarbonate.
 - 20. Polysulfone, Polyethersulfone und Polyetherketone.
- 21. Vernetzte Polymere, die sich von Aldehyden einerseits und Phenolen, Harnstoff oder Melamin andererseits ableiten, wie Phenol-Formaldehyd-, Harnstoff-Formaldehyd- und Melamin-Formaldehydharze.
 - 22. Trocknende und nicht-trocknende Alkydharze.
- 23. Ungesättigte Polyesterharze, die sich von Copolyestern gsättigter und ungesättigter Dicarbonsäuren mit mehrwertigen Alkoholen, sowie Vinylverbindungen

als Vernetzungsmittel ableiten, wie auch deren halogenhaltige, schwerbrennbare Modifikationen.

- 24. Vernetzbare Acrylharze, die sich von substituierten Acrylsäureestern ableiten, wie z.B. von Epoxyacrylaten, Urethan-acrylaten oder Polyester-acrylaten.
- 25. Alkydharze, Polyesterharze und Acrylatharze, die mit Melaminharzen, Harnstoffharzen, Polyisocyanaten oder Epoxidharzen vernetzt sind.
- 26. Vernetzte Epoxidharze, die sich von Polyepoxiden ableiten, z.B. von Bisglycidylethern oder von cycloaliphatischen Diepoxiden.
- 27. Natürliche Polymere, wie Cellulose, Naturkautschuk, Gelatine, sowie deren polymerhomolog chemisch abgewandelte Derivate, wie Celluloseacetate, propionate und -butyrate, bzw. die Celluloseether, wie Methylcellulose; sowie Kolophoniumharze und Derivate.
- 28. Mischungen (Polyblends) der vorgenannten Polymeren, wie z.B. PP/EPDM, Polyamid/EPDM oder ABS, PVC/EVA, PVC/ABS, PVC/MBS, PC/ABS, PBTP/ABS, PC/ASA, PC/PBT, PVC/CPE, PVC/Acrylate, POM/thermoplastisches PUR, PC/thermoplastisches PUR, POM/Acrylat, POM/MBS, PPO/HIPS, PPO/PA 6.6 und Copolymere, PA/HDPE, PA/PP, PA/PPO, PA/LDPE.
- 29. Wäßrige Emulsionen natürlicher oder synthetischer Kautschuke, wie z.B. Naturkautschuk-Latex oder Latices von carboxylierten Styrol-Butadien-Copolymeren.
 - 30. Mischungen der unter 1-29 genannten Kunststoffe.Als Elastomere kommen z.B. in Betracht:
- Polydiene, wie beispielsweise Polybutadien, Polyisopren oder Polychloropren; Blockpolymere, wie beispielsweise Styrol/Butadien/Styrol, Styrol/Isopren/Styrol oder Acrylnitril/Butadien-Copolymere.
- 2. Copolymere von Mono- und Diolefinen miteinander oder mit anderen Vinylmonomeren, wie z.B. Ethylen-Alkylacrylat-Copolymere, Ethylen-Alkylmethacrylat-Copolymere, Ethylen-Vinylacetat-Copolymere sowie Terpolymere von Ethylen mit Propylen und einem Dien, wie Hexadien, Dicyclopentadien oder Ethylidennorbomen.

- 3. Halogenhaltige Polymere, wie z.B. Polychloropren, Chlorkautschuk, chloriertes oder chlorsulfoniertes Polyethylen, Epichlorhydrin-Homo- und Copolymere, Chlortrifluoroäthylen-Copolymere, Polymere aus halogenhaltigen Vinylverbindungen, wie z.B. Polyvinylidenchlorid, Polyvinylidenfluorid; sowie deren Copolymere, wie Vinylchlorid—Vinylidenchlorid, Vinylchlorid-Vinylacetat oder Vinylidenchlorid-Vinylacetat.
- 4. Polyurethane, die sich von Polyethern, Polyestern und Polybutadien mit endständigen Hydroxylgruppen einerseits und aliphatischen oder aromatischen Polyisocyanaten andererseits ableiten sowie deren Vorprodukte.
 - 5. Naturkautschuk.
 - 6. Mischungen (Polyblends) der vorgenannten Polymeren.
- 7. Wäßrige Emulsionen natürlicher oder synthetischer Kautschuke, wie z.B. Naturkautschuk-Latex oder Latices von carboxylierten Styrol-Butadien-Copolymeren.

Die Einarbeitung in die Polymeren kann beispielsweise durch Einmischen der NOR-HALS-Verbindungen oder Mischungen und gegebenenfalls weiterer Additive nach den in der Technik üblichen Methoden erfolgen.

Die NOR-HALS-Verbindungen oder Mischungen können auch in Form eines Masterbatches, der diese Verbindungen beispielsweise in einer Konzentration von 2,5 bis 25 Gew.-% enthält, den abzubauenden Kunststoffen zugesetzt werden.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist somit die Verwendung von NOR-HALS-Verbindungen zur Molekulargewichtserniedrigung und z.B. zum Abbau von Polymeren.

Besonders relevant ist der Abbau von Altkunststoffen. Hier sind die NOR-HALS-Verbindungen vor allem für Polypropylen und Polyethylen geeignet, ganz besonders für Polyolefinmischungen, wie sie z.B. bei Sammlungen und Trennprozessen anfallen.

Geeignet ist auch der gezielte Abbau von Polymeren oder deren Mischungen, z.B. von Polyethylen zu Wachs.

Als weitere Abbaukatalysatoren und Destabilisatoren eignen sich Peroxide, saure Erden, Zeolithe, Hydrocalcite oder Metallsalze, z.B. von Fe, Zn oder Cu.

Die folgenden Beispiele illustrieren die Erfindung. Die hierin und in der Beschreibung sowie den Ansprüchen verwendeten Mengenangaben beziehen sich, sofern nicht anders angegeben, auf das Gewicht.

Beispiel 1: Abbau von Polypropylen/Schmelzindexmessungen

Polypropylenpulver wird mit 0,5% des in Tabelle I angegebenen Zusatzstoffes gemischt und 30 Minuten bei der angegebenen Temperatur aufgeschmolzen. Das Produkt wird zur Kühlung durch ein Wasserbad gezogen und anschließend granuliert. Der Schmelzindex MFR [g/10 min] wird gemessen (bei 190°C mit 1,2 kg). Große Zunahme des Schmelzindex bedeutet starken Kettenabbau, also gute Destabilisierung. Die Resultate sind in Tabelle I zusammengefaßt.

Tabelle 1

Beispiel	Zusatz	Konzentration	Temperatur	MFR
1A (Vergleich)	Tinuvin®770 ¹⁾	0,5 %	280°C	3,7
IB	NOR-HALS-1 ²⁾	0,5 %	280°C	> 300
IC	NOR-HALS-1 +	0,5 %	280°C	220
	Irganox®B 215 ³⁾			

²⁾ siehe Beispiel 3

³ 1:2 Mischung von Pentaerythrityl-tetrakis-3-(3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxyphenyl)propionat und tris (2,4-di-tert-butylphenyl)phosphit.

Beispiel 2: Ein HDPE Altmaterial wird mit den angegebenen Zusätzen in der Schmelze versetzt und der Zersetzungsbeginn mittels thermogravimetrischer Analyse (TGA) bestimmt. Die niedrigste Zersetzungstemperatur T_I weist die NOR-HALS enthaltende Mischung 2C auf. Die Mischung 2B enthält einen herkömmlichen Abbaukatalysator.

Tabelle 2: HDPE-Altmaterial, TGA-Messung

Beispiel	Zusatz	Konzentration	Temperatur		
2A (Vergleich)	ohne	0 %	491°C		
2B	Zeolith ZSM 5	5 %	421		
2C	NOR-HALS-1	5 %	371		

NOR-HALS-1: siehe Beispiel 3

Beispiel 3:

Ein PP/PE-Copolymer-Altmaterial von gebrauchten Batteriekästen wird einem gezielten Abbau unterworfen, indem es auf einem Doppelschneckenextruder

Rheocord® (Fa. Haake) mit den angegebenen zusätzen bei 280° Cund 70 Upm extrudiert wird. Anschliessend wird gemäss ISO 1133 der MFR-Wert bei 230° C und 2,16 kg bestimmt. Im Vergleich zu einem ohne Zusatz extrudierten Material wird ein hoher MFR-Wert mit den erfindungsgemässen Zusätzen erhalten, der einen entsprechenden Abbau beweist. Der Abbau bzw. MFR-Wert kann durch eine Variation des Zustands der Zusatzmenge eingestellt werden.

Tabelle 3

,		Zusatz	MFR 230/2,16
3A	PP/PE-Copo-Altmaterial (Vergleich)	ohne	6,8
3B	PP/PE-Copo-Altmaterial	0,5 % NOR-HALS 1	32
3C ,	PP/PE-Copo-Altmaterial	1,0 % NOR-HALS 1	51
3D	PP/PE-Copo-Altmaterial	1,0 % NOR-HALS 2	51
3E	PP/PE-Copo-Altmaterial	1,0 % NOR-HALS 2	51

n = 1, $R^* = Cyclohexyl: NOR-HALS 1 (CA 260327)$

n = 1, R*= Methyl: NOR-HALS 2 (CA 270212)

n = 4, $R^* = Cyclohexyl: NOR-HALS 3 (CA 260094).$

Ansprüche

1. Verfahren zur Molekulargewichtserniedrigung bei Polymeren, dadurch gekennzeichnet, daß man diesen mindestens eine NOR-HALS Verbindung enthaltend mindestens eine Gruppe der Formel:

$$G-CH_2$$
 $G-CH_2$
 $G-CH_3$
 G_1
 G_2
 $G-CH_2$
 $G-CH_3$

worin G Wasserstoff oder Methyl ist und G_1 und G_2 Wasserstoff, Methyl oder gemeinsam =0 bedeuten, zusetzt und auf Temperaturen ab 280°C erhitzt.

(1).

2. Verfahren gemäß Anspruch 1, bei dem mindestens eine Verbindung enthaltend mindestens eine Gruppe der Formel

zugesetzt wird, worin R* C_1 - C_{20} -Alkyl, durch OH substituiertes C_1 - C_{20} -Alkyl, gegebenenfalls durch C_1 - C_4 -Alkyl substituiertes C_5 - C_{12} -Cycloalkyl oder durch O oder S unterbrochenes C_2 - C_{20} -Alkyl darstellt.

- 3. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man es innerhalb eines Extrusionsprozesses durchführt.
- 4. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man es bei Temperaturen von 280°C bis 400°C durchführt.
- 5. Verfahren gemäß Anspruch 1, wobei das Polymer eine Polymermischung ist.
 - 6. Verfahren gemäß Anspruch 1, wobei das Polymer ein Altkunststoff ist.
 - 7. Verfahren gemäß Anspruch 1, wobei das Polymer ein Polyolefin ist.

- 8. Verfahren gemäß Anspruch 7, wobei das Polymer Polypropylen oder ethylen ist.
- 9. Verfahren zur Herstellung von Polymeren mit gesteuerter Molekulargewichtsverteilung, dadurch gekennzeichnet daß mindestens eine der in Anspruch 1 beschriebenen Verbindungen zugesetzt wird und auf Temperaturen ab 280°C erhitzt wird.
- Verwendung der in Anspruch 1 beschriebenen NOR-HALS Verbindungen zur Molekulargewichtserniedrigung von Polymeren.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Interna I Application No PCT/EP 97/03133

			101721 377	
IPC 6	FICATION OF SUBJECT MATTER CO8F8/50 CO8J11/28			
According t	o International Patent Classification (IPC) or to both national classification	fication and IPC		
4.5	SEARCHED		 	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Minimum d IPC 6	ocumentation searched (classification system followed by classification COSF COSJ COSK	ion symbols)		
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the extent that s	such documents are incl	uded in the fields sea	rched
Electronic d	ata base consulted during the international search (name of data bas	e and, where practical,	search terms used)	
. `				
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	levant passages		Relevant to claim No.
Y	GB 2 258 869 A (INSTITUTE OF CHEM ACADEMIA SINICA) 24 February 1993 see the whole document	ISTRY,		1-10
Y	EP 0 389 429 A (CIBA-GEIGY AG) 26 September 1990 cited in the application see claims 1-27			1-10
Y	EP 0 389 424 A (CIBA-GEIGY AG) 26 September 1990 cited in the application see claims 1-22			1-10
. [/		
X Furt	ner documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family	nembers are listed in	алпех.
'A' docum consid 'E' earlier filing o 'L' docum which citabo 'O' docum other i 'P' docum later ti	ent defining the general state of the art which is not cred to be of particular relevance document but published on or after the international late ent which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another n or other special reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means	cited to understand invention X' document of partic cannot be consider involve an invention Y' document of partic cannot be consider document is comb ments, such comb in the art. &' document member	d not in conflict with d the principle or the onliar relevance; the cli- red novel or cannot b- ve step when the docu- ular relevance; the cli- ed to involve an inve- uned with one or mor- nation being obvious of the same patent fa the international scarce	the application but ory underlying the aimed invention e considered to ment is taken alone aimed invention naimed invention naimed invention to either such docu- to a person skilled muly
2.	2 September 1997	- {	3. 10. 97	
Name and r	nailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NI 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	Authorized officer Perment	ier. W	

1

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Interna | Application No PCT/EP 97/03133

*		PCT/EP 97	//03133	
C.(Continu	tion) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages		Relevant to	laim No.
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 013, no. 315 (C-619), 18 July 1989 & JP 01 101337 A (MITSUBISHI CABLE IND LTD), 19 April 1989, see abstract		1	
Α .	US 5 270 369 A (K. W. WILLCOX) 14 December 1993 see the whole document		1	
A	US 4 282 076 A (D. E. BOYNTON) 4 August 1981 see the whole document	: 4	1	
A	GB 605 588 A (GESTETNER LTD.) 27 July 1948 see the whole document		1	
A	US 5 356 978 A (P. J. GARRISON) 18 October 1994 see the whole document		1	
A	US 5 342 862 A (M. H. REICH) 30 August 1994 see claims 1-18		1	
A	GB 931 417 A (ICI) 17 July 1963 see the whole document		1	
A	DE 42 24 990 A (HUFSCHMID, GÜNTER) 3 February 1994 cited in the application see the whole document		1	
• .			1.	
				,
				:
÷				·.

1

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Imormation on patent family members

Interna I Application No PCT/EP 97/03133

		101/	101/21 37/03133		
Patent document cited in search repo	Publication rt date	Patent family member(s)	Publication date		
GB 2258869	A 24-02-93	CN 1068580 A	03-02-93		
EP 389429	A 26-09-90	CA 2012506 A DE 69012617 D DE 69012617 T JP 2289544 A US 5021480 A	21-09-90 27-10-94 26-01-95 29-11-90 04-06-91		
EP 389424	A 26-09-90	CA 2012493 A DE 69019855 D DE 69019855 T JP 2289545 A US 5026750 A	21-09-90 13-07-95 26-10-95 29-11-90 25-06-91		
US 5270369	A 14-12-93	NONE			
US 4282076	A 04-08-81	NONE			
GB 605588	A	NONE			
US 5356978	A 18-10-94	CA 2128972 A	25-03-95		
US 5342862	A 30-08-94	NONE			
GB 931417	A	BE 590730 A BE 615661 A FR 1260275 A GB 875108 A NL 251261 A NL 276457 A US 3143584 A	23-08-61 04 - 08-64		
DE 4224990	A 03-02-94	NONE			

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

es Aktenzeichen

PCT/EP 97/03133 A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 6 C08F8/50 C08J11/28 Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK **B. RECHERCHIERTE GEBIETE** Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) COSF COSJ COSK IPK 6 Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und eyd. verwendete Suchbegriffe) C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Kategone Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile Betr. Anspruch Nr. 1-10 GB 2 258 869 A (INSTITUTE OF CHEMISTRY, ACADEMIA SINICA) 24. Februar 1993 siehe das ganze Dokument EP 0 389 429 A (CIBA-GEIGY AG) 1-10 26.September 1990 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche 1-27 1-10 EP 0 389 424 A (CIBA-GEIGY AG) 26.September 1990 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche 1-22 Siehe Anhang Patentfamilie Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu X X "T' Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Priontätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindu kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfindenscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er-scheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen hesonderen Grund angegeben ist (wie Veröffenlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit berühend betrachtet werden, wenn die Veröffenlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffenlichungen dieser Kategone in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist surgeführt)
Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Öffenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Priontatsdatum veröffentlicht worden ist Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist Datum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des internationalen Recherchenberichts - 8. 10. 97 22.September 1997 Bevollmächtigter Bediensteter Name und Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde Ni. - 2280 HV Riswijk ... Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Permentier, W

Formblatt PCT/ISA/210 (Bialt 2) (Juli 1992)

1

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Interna tes Aktenzeichen
PCT/EP 97/03133

		PCT/EP 97	//03133
.(Fortsetzu	ng) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Categorie"	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kom	menden Teile	Betr. Anspruch Nr.
1	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 013, no. 315 (C-619), 18.Juli 1989 & JP 01 101337 A (MITSUBISHI CABLE IND LTD), 19.April 1989, siehe Zusammenfassung		1
	US 5 270 369 A (K. W. WILLCOX) 14.Dezember 1993 siehe das ganze Dokument		1
	US 4 282 076 A (D. E. BOYNTON) 4.August 1981 siehe das ganze Dokument		1
	GB 605 588 A (GESTETNER LTD.) 27.Juli 1948 siehe das ganze Dokument		1
	US 5 356 978 A (P. J. GARRISON) 18.Oktober 1994 siehe das ganze Dokument		1
	US 5 342 862 A (M. H. REICH) 30.August 1994 siehe Ansprüche 1-18		1
1	GB 931 417 A (ICI) 17.Juli 1963 siehe das ganze Dokument		1
A	DE 42 24 990 A (HUFSCHMID, GÜNTER) 3.Februar 1994 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument		1
*			
. ·			

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT Angaben zu Veröffentlichungen, die zur zeiben Patentfamilie gehören

les Aktenzeichen PCT/EP 97/03133

DE	4224990	Δ		03-02-94		KEI	NF		
:	· .						3143584		04-08-64
						NL	276457		
						GB NL	875108 251261		
						FR	1260275		23-08-61
						BE	615661		
GB	931417	Α			•	BE	590730		
US	5342862	A		30-08-94		KEI	NE		
								· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
US	5356978	 A	· - -	18-10-94		CA	2128972	Α	25-03-95
GB	605588	A				KEI	NE		
				04-00-01					
115	4282076	 A		04-08-81		KEI	NF		
UŞ	5270369	Α		14-12-93		KEI	NE		* * * * * * * * * * * * * * * * * * * *
						US 	5026750	A	25-06-91
							2289545		29-11-90
							69019855		26-10-95
	÷			-			69019855		13-07-95
EP	389424	Α		26-09-90		CA	2012493	Α	21-09-90
							5021700	n. 	
	•					ÜS	5021480		04-06-91
						JP	69012617 2289544		26-01-95 29-11-90
							69012617		27-10-94
EP.	389429	A _.		26-09-90		CA	2012506		21-09-90
GB.	2258869	Α	\ <u></u> ,-	24-02-93		ĊN	1068580	A	03-02-93
geführ	tes Patentdok	ument		Veröffentlichung	1		Patentfamilie		Veröffentlichung
	echerchenberi		- 1	Datum der	-1		Aitglied(er) der	i	Datum der